

NAME:

KLASSE:

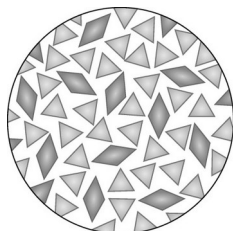
DATUM:

Stoffgemische

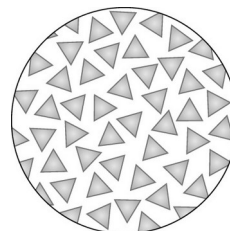
1 Es geht um Reinstoffe und Stoffgemische.

a Vergleiche die Zusammensetzung von Kräutersalz und Kochsalz. 2 P.

b Schreibe unter die Abbildungen, welche Stoffart hier zu sehen ist:
2 P.



Sc
ho
ho
bei
,
Ing
rid



c Erkläre mithilfe der Abbildungen den Unterschied zwischen Reinstoffen und Stoffgemischen. 2 P.

d Nenne zwei Reinstoffe und zwei Stoffgemische. 2 P.

e Erläutere an zwei konkreten Beispielen den Unterschied zwischen homogenen und heterogenen Gemischen. 4 P.

NAME:

KLASSE:

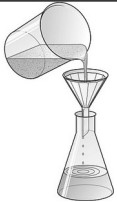



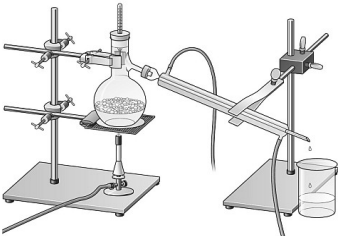
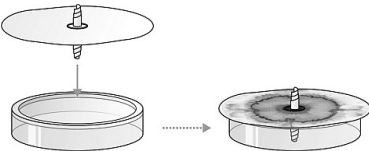
DATUM:

2 Ergänze die Tabelle zu den Stoffgemischen. 8 P.

Beispiel	Art des Gemischs	Bestandteile
Sprudelgetränk		Gas (Kohlenstoffdioxid) in Wasser
Salzwasser	Lösung	
	Gasgemisch	mehrere Gase
Sand-Wasser-Gemisch		verschiedene Sandkörnchen in Wasser
Nebel	Nebel	
	Feststoffgemisch (Gemenge)	Haferflocken, Rosinen, Nüsse u. a.
Milch		Fett-Tröpfchen in Wasser
Rauch	Rauch	

3 Erkläre, was man nutzt, wenn man Stoffgemische in Reinstoffe zerlegt.

4 Trage die fehlenden Angaben in die Tabelle zu den Trennverfahren ein. 6 P.

Abbildung	Trennmethode / genutzte Stoffeigenschaft	Abbildung	Trennmethode / genutzte Stoffeigenschaft
	Teilchengröße		Dekantieren /
	Siedetemperatur		Haftfähigkeit
	Destillieren /		Chromatografieren /

NAME:

KLASSE:

DATUM:
